

AUSLEGESCHRIFT 1 193 498

Int. Cl.:

.:U7 €

C 07 d

Deutsche Kl.:

12 o - 23/03

Nummer:

1 193 498

Aktenzeichen:

F 32468 IV b/12 o

Anmeldetag:

3. November 1960

Auslegetag:

26. Mai 1965

1

Aus der deutschen Patentschrift 887 506 sowie aus der deutschen Auslegeschrift G 12962 IV b/12 o sind bereits fungizide N-Trichlormethylthio-Verbindungen bekannt.

In der deutschen Auslegeschrift F 17281 IV b/12 q 5 werden Umsetzungsprodukte des Perchlormethylmercaptans mit N-substituierten Sulfamiden beschrieben, die sich durch gute fungizide Wirksamkeit auszeichnen.

Diese bekannten Verbindungen sind, vor allem bei 10 phytopathogenen Pilzen, als Fungizide wirksam; verschiedene besitzen auch bakterizide und insektizide Wirkungen. Nachteilig sind jedoch phytotoxische Eigenschaften oder die zu geringe Dauerwirkung der genannten Verbindungen.

Es wurde gefunden, daß man Verbindungen der allgemeinen Formel

in der Y und Z CO- und/oder SO₂-Gruppen, die mit 25 gleichen oder verschiedenen organischen Resten, einer gegebenenfalls substituierten Aminogruppe oder unter Ringverknüpfung gemeinsam mit einem organischen Rest verbunden sind, bedeuten oder Z für einen organischen Rest, der gegebenenfalls über ein 30 weiteres Heteroatom an Stickstoff gebunden ist, steht, erhält, wenn man in an sich bekannter Weise Verbindungen der allgemeinen Formel

$$-Y$$
 $-Z$
 NX

worin X ein Wasserstoffatom oder ein einwertiges Kation bedeutet, mit Dichlorfluormethansulfensäurechlorid umsetzt.

Man kann diese Umsetzung bei Raumtemperatur oder schwach erhöhter Temperatur in wäßrigem 45 Medium oder in einem inerten organischen Lösungsmittel, wie Benzol, Dioxan, Tetrachlorkohlenstoff, durchführen. Wenn X für ein Wasserstoffatom steht, sind bei der Reaktion zweckmäßig Säurebindungsmittel, wie Alkalihydroxyde, -carbonate oder auch 50 tertiäre Amine, zur Bindung des Chlorwasserstoffs zuzusetzen.

Verfahren zur Herstellung von Sulfensäurederivaten

Anmelder:

20

Farbenfabriken Bayer Aktiengesellschaft, Leverkusen

Als Erfinder benannt:

Dr. Erich Klauke, Köln-Flittard;

Dr. Engelbert Kühle, Köln-Stammheim;

Dr. Ferdinand Grewe, Burscheid;

Dipl.-Landw. Dr. Helmut Kaspers, Leverkusen

2

Als für diese Reaktion besonders geeignete Ausgangsmaterialien sind zum Beispiel verwendbar: Phthalimid, Tetrahydrophthalimid, 3,6-Endomethylen - △4 - tetrahydrophthalimid, 3 - Nitrophthalimid, Succinimid, 2,4 - Dioxothiazolidin, Parabansäure, Benzolsulfosäuremethylamid, 4 - Chlorbenzolsulfosäuremethylamid, 4 - Chlorbenzolsulfosäureanilid, Chlormethansulfosäureanilid oder N,N,N'-Trimethylsulfamid.

Die neuen erfindungsgemäßen Verbindungen sind als Pflanzenschutzmittel, vor allem als Fungizide geeignet. Sie besitzen bei guter Pflanzenverträglichkeit eine sehr gute fungizide Wirksamkeit und gegenüber den entsprechenden Derivaten des Perchlormethylmercaptans — wahrscheinlich wegen der im Vergleich mit der Trichlormethylgruppe stabileren Dichlorfluormethylgruppe — eine sehr lange Dauerwirkung bei ausgezeichneter Stabilität.

Die hohe akute Wirkung der erfindungsgemäßen Verbindungen gegenüber den entsprechenden Trichlormethylmercaptoderivaten verdeutlicht nachfolgender Gewächshausversuch. Hierbei wurden Tomatenpflanzen (Bonny best) mit wäßrigen Aufbereitungen (unter Zusatz von Aceton und Emulgator als Lösungsvermittler) der Verbindungen gespritzt,

509 577/430

BEST AVAILABLE COPY

nach 24 Stunden mit Zoosporangien von Phytophthora infestans künstlich inokuliert und in Feuchtkammern bei 20°C und 100% Feuchtigkeit 5 Tage lang inkubiert. Dann wurde der Befall ermittelt und in

Tabelle 2

phthora infestans künstlich inol	kuliert und	in Feucht-			
kammern bei 20°C und 100% lang inkubiert. Dann wurde der Prozent des Befalls der unbe deren Befallsgrad = 100 gesetz	Feuchtigk Befall ermi handelten	eit 5 Tage ttelt und in Kontrolle,	5	Verbindung	Befallsgrad bei einer Wirkstoff- konzentration von 0.025%
Tabelle 1				$(CH_3)_2 - N - SO_2 - N - SCFCl_2$	2
Verbindung	Befallsgrad stoffkonzent 0,025%	bei Wirk- rationen von	10		
CO NSCFCl ₂ (gemäß Beispiel 1)	0	5	20	(gemäß Beispiel 2) (CH ₃) ₂ — N — SO ₂ — N — S — CCl ₃	, 41
CO NSCCI ₃	3	14	25	CH ₃ (bekannt)	
(bekannt) H ₃ C NSO ₂ N — SCFCl ₂ H ₃ C C ₆ H ₅ (gemäß Beispiel 2)	0	3	30 35	(CH ₃) ₂ — N — SO ₂ — N — SCFCl ₂ Cl (gemäß Beispiel 2)	4
H ₃ C NSO ₂ NSCCl ₃ H ₃ C C ₆ H ₅ (bekannt)	1	13	40	$(CH_3)_2 - N - SO_2 - N - SCCl_3$ (bekannt)	
CH ₃ -SO ₂ -N-S-CFCl ₂	0,8	12	50	$ \begin{array}{c} O \\ \parallel \\ C \\ N - S - CCl_2F \end{array} $	0,4
Cl (gemäß Beispiel 4) CH ₃ — SO ₂ — N — S — CCl ₃	12	36	55	O (gemäß Beispiel 3) O	
CI (bekannt)			65	N — SCCl ₃	31
Kontrolle	100	100		Kontrolle	100

Tabelle 3

	Befallsgrad bei Wirkstoffkonzentrationen von		
Verbindung	0,1%	0.025%	0,0125%
SO ₂ N - N = CH - SCFCl ₂ (gemäß Beispiel 5)	20	48	73
$SO_2N - N = CH - CH$ $SCCl_3$ (bekannt)	53	74	97
$CH = C - CO$ $S N - SCFCl_2$	2	11	24
(gemäß Beispiel 6)			
$CH = C - CO$ $S N - SCCI_3$. 8	23 .	55
 O (bekannt)		•	
Kontrolle	100	100	100

Tabelle 4

Verbindung	Fungizide Wirksamkeit im Sporenkeimtest bei Anwendung gegen Fusicladium dendriticum in % der unbehandelten Kontrolle (= 100%) (gekeimte Sporen) bei Wirkstoffkonzentrationen von 0,0001% 0,00005%		
$SO_2N-N=CH-CI$ $SCFCl_2$	72	82	
(gemäß Beispiel 5)			
$SO_2N-N=CH-CI$ $SCCl_3$	82	- 84	
(bekannt)			
CH = C - CO $S N - SCFCl2$	-	. 72	
Ö	. و		
(gemäß Beispiel 6)			

Verbindung	Fungizide Wirksamkeit im Sporenkeimtest bei Anwendung gegen Fusichadium dendriticum in % der unbehandelten Kontrolle (= 100%) (gekeimte Sporen) bei Wirkstoffkonzentrationen von	
	0,0001%	0,00005%
$CH = C - CO$ $S N - SCCI_{8}$ C	·	. 81
(bekannt)		
Kontrolle	100	100

Beispiel 1

18,5 g Phthalimidkalium werden in 100 ml Toluol aufgeschlämmt und bei Raumtemperatur mit einer Lösung von 17,0 g Dichlorfluormethansulfensäure-25 chlorid in 50 ml Toluol versetzt. Hierbei steigt die Temperatur bis etwa 40°C an. Man erhitzt ½ Stunde auf 80°C, filtriert heiß vom ausgefallenen Kaliumchlorid und saugt das in der Kälte anfallende Kristallisat ab. Nach Umkristallisieren aus Alkohol erhält 30 man 9 g N-Dichlorfluormethylthio-phthalimid vom F. = 152 bis 152,5°C.

Beispiel 2

20 g N,N-Dimethyl-N'-phenylsulfamid und 17 g 35 Dichlorfluormethansulfensäurechlorid werden in 100 ml Toluol gelöst und bei Raumtemperatur mit 11 g Triāthylalamin versetzt. Hierbei steigt die Temperatur bis etwa 40°C an. Nach kurzem Rühren wird Wasser zugesetzt, die Toluolschicht über 40 Natriumsulfat getrocknet und im Vakuum eingeengt. Der Rückstand kristallisiert hierbei und schmilzt nach dem Umkristallisieren aus Alkohol bei 110 bis 112°C. Man erhält 18 g N,N-Dimethyl-N'-phenyl-N'-dichlorfluormethylthiosulfamid.

In analoger Weise erhält man die folgenden Verbindungen:

bindungen.	
Konstitution	Schmelzpunkt
$(H_3C)_2N - SO_2 - N - SCFCl_2$	81 bis 82
$(H_3C)_2N - SO_2 - N - SCFCl_2$ CH_3	97.

Konstitution

Schmelzpunkt

(°C)

$$(H_3C)_2N - SO_2 - N - SCFCl_2$$

$$CH_3$$

$$(H_3C)_2N - SO_2 - N - SCFCl_2$$

$$(H_3C)_2N - SO_2 - N - SCFCl_2$$

$$(H_3C)_2N - SO_2 - N - SCFCl_2$$

$$116$$

Beispiel 3

38 g △4-Tetrahydrophthalimid werden unter Zusatz von 10 g Natriumhydroxyd in 170 ml Wasser gelöst und innerhalb von 15 Minuten bei 13 bis 15°C mit 43 g Dichlorfluormethansulfensäurechlorid versetzt. Hierbei bildet sich allmählich ein Kristallbrei, der nach kurzem Rühren abgesaugt und mit Wasser gewaschen wird. Das N-Dichlorfluormethylthio-tetrahydrophthalimid schmilzt bei 102 bis 104°C.

In entsprechender Weise erhält man folgende

Sulfensäurederivate:

Konstitution

Schmelzpunkt
(°C)

CO

NSCFCl₂

46 bis 48

H₂C — CO

NSCFCl₂

82 bis 84

30

Konstitution	Schmelzpunkt (°C)	- -
CO NSCFCl ₂	126 bis 128	5
O 		10
H₅C2OC NSCFCl2 H₅C2OC	$Kp{11} = 141 \text{ bis } 143$	
H₅C₂OC ∕ 0	-	15
Beispi	el 4	

9

46.6 g Benzolsulfanilid werden unter Zusatz von 8 g Natriumhydroxyd in 250 ml Wasser gelöst und 20 unter Kühlung bei 15 bis 20°C tropfenweise mit 34 g Dichlorfluormethansulfensäurechlorid versetzt. Man saugt die ausgeschiedenen Kristalle ab und kristallisiert das N-Dichlorfluormethylthio-N-phenylbenzolsulfonamid aus Methanol um. F. = 116 bis 25

Bei analoger Arbeitsweise erhält man folgende Verbindungen:

Konstitution	Schmelz- punkt (°C)
SO ₂ N — SCFCl ₂ CH ₃	-(0
CI CI $SO_2N - SCFCI_2$ CH_3	52
O_2N CI $SO_2N - SCFCl_2$ CH_3	58
H_3C \longrightarrow SO_2 $N - SCFCl_2$	119
H₃C — SO₂NSCFCl₂	136
$H_3C - SO_2 - N - SCFCl_2$	119

Konstitution	Schmelz- punkt (°C)
CICH ₂ — SO ₂ — N — SCFCl ₂	95
$SO_2N - SCFCl_2$ CH_3	66 bis 68
$SO_2N - SCFCl_2$ Cl CH_3	89 bis 92
$Cl \longrightarrow SO_2N - SCFCl_2$ C_4H_9	ölig

Beispiel 5

Man löst 37 g Furfuryliden-benzolsulfonylhydrazon unter Zusatz von 6 g Natriumhydroxyd in 200 ml Wasser und versetzt diese Lösung bei 15 bis 20°C Ol) 35 mit 26 g Fluordichlormethansulfensäurechlorid. Hierbei tritt Kristallisation der Mischung ein. Man rührt das Reaktionsgemisch noch eine Zeitlang und saugt dann die Kristalle ab. F. = 100 bis 103°C. Die Ausbeute beträgt 45 g N-Dichlorfluormethylthio-furfuryl-40 iden-benzolsulfonylhydrazon.

Bei analoger Arbeitsweise erhält man die folgenden Verbindungen:

45	Konstitution	Schmelz- punkt (°C)
50	$ \begin{array}{c} $	87 bis 91
55	SO ₂ -N-N-CH-Cl SCFCl ₂	121 bis 123

Beispiel 6

Man löst 11,7 g Thiazolindion-(2,4) unter Zusatz von 4 g Natriumhydroxyd in 100 ml Wasser und versetzt diese Lösung bei 10 bis 15°C mit 17 g Fluor-dichlormethansulfensäurechlorid. Das ausfallende Kristallisat (21 g) wird abgesaugt und getrocknet. 65 Das 3 - Dichlorfluormethylthio - thiazolindion - (2,4) schmilzt bei 49 bis 52°C.

In analoger Weise erhält man folgende Verbindungen:

509 577/430

5

22 g 3,5-Dinitrobenzoesäuremethylamid und 17 g Fluordichlormethansulfenylsäurechlorid werden in 25 200 ml Dioxan gelöst und bei Raumtemperatur mit 11 g Triäthylamin versetzt. Die Temperatur steigt bis etwa 40°C an. Man versetzt das Reaktionsgemisch mit Wasser und setzt dem öligen Rückstand Methanol zu. Hierbei tritt Kristallisation ein. Man erhält 12 g 30

N - Dichlorfluormethylthio - N - methyl - 3,5 - dinitrobenzoesäureamid vom F. = 90 bis 92°C.

Patentanspruch:

Verfahren zur Herstellung von Sulfensäurederivaten, dadurch gekennzeichnet. daß man in an sich bekannter Weise Verbindungen der allgemeinen Formel

$$-Y$$
 $-z$
 NX

in der Y und Z CO- und/oder SO2-Gruppen. die mit gleichen oder verschiedenen organischen Resten, einer gegebenenfalls substituierten Aminogruppe oder unter Ringverknüpfung gemeinsam mit einem organischen Rest verbunden sind, bedeuten oder Z für einen organischen Rest, der gegebenenfalls über ein weiteres Heteroatom am Stickstoffatom gebunden ist, steht und X ein Wasserstoffatom oder ein einwertiges Kation bedeutet. mit Dichlorfluormethansulfensäurechlorid zu Verbindungen der allgemeinen Formel

$$-Y$$
 $N-S-CFCl_2$

in der Y und Z die oben angegebene Bedeutung haben, umsetzt.